99 FEB 2005



日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

08.08.03

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application 2002年10月22日

REC'D 26 SEP 2003

1983 D.D.

POT

Date of Application:

叧

特願2002-307559

Application Number: [ST. 10/C]:

願

出

[JP2002-307559]

出 願 人
Applicant(s):

イーメックス株式会社

PRIORITY DOCUMENT SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年 9月12日

今井康



-7.3

【書類名】 特許願

【整理番号】 P000627EM

【提出日】 平成14年10月22日

【あて先】 特許庁長官 殿

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府池田市宇保町5番16-608号 イーメックス

株式会社内

【氏名】 座間 哲司

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府池田市宇保町5番16-608号 イーメックス

株式会社内

【氏名】 原進

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府池田市宇保町5番16-608号 イーメックス

株式会社内

【氏名】 瀬和 信吾

【特許出願人】

【識別番号】 302014860

【氏名又は名称】 イーメックス株式会社

【代理人】

【識別番号】 100104581

【弁理士】

【氏名又は名称】 宮崎 伊章

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】 特願2002-289365

【出願日】 平成14年10月 2日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 049456

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

1 明細書

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 0203698

【プルーフの要否】

要



【書類名】 明細書

【発明の名称】 導電性高分子の製造方法、導電性高分子、導電性高分子成形品及び積層体並びに導電性高分子成形品及び積層体を用いた装置

【特許請求の範囲】

【請求項1】 電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分子を、電解 電合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、

前記電解重合法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする 導電性高分子の製造方法。

【請求項2】 前記導電性高分子が分子鎖にピロール及び/またはピロール誘導体を含む請求項1に記載の導電性高分子の製造方法。

【請求項3】 請求項1の製造方法により得られた導電性高分子を樹脂成分として含む導電性高分子。

【請求項4】 請求項1の製造方法により得られた導電性高分子を樹脂成分として含む導電性高分子成形品。

【請求項5】 請求項4の導電性高分子成形品を駆動部に用いた位置決め装置、 姿勢制御装置、昇降装置、搬送装置、移動装置、調節装置、調整装置、誘導装置 、または関節装置。

【請求項6】 請求項4の導電性高分子成形品を押圧部に用いた押圧装置。

【請求項7】 導電性高分子層と固体電解質層とを含む積層体であって、前記導電性高分子層が請求項3に記載の導電性高分子を含む積層体。

【請求項8】 請求項7の積層体を駆動部に用いた位置決め装置、姿勢制御装置、昇降装置、搬送装置、移動装置、調節装置、調整装置、誘導装置、または関節装置。

【請求項9】 請求項7の積層体を押圧部に用いた押圧装置。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】





1酸化還元サイクル当たりの伸縮率及び発生力が良好な導電性高分子の製造方法、導電性高分子、導電性高分子成形品及び積層体並びに導電性高分子成形品及 び積層体を用いた装置に関する。

[0002]

【従来の技術】

ポリピロールなどの導電性高分子は、電気化学的な酸化還元によって伸縮あるいは変形する現象である電解伸縮を発現することが知られている。この導電性高分子の電解伸縮は、伸縮を際に押圧や引張り等の発生力が生じることから、マイクロマシン、人工筋肉などのアクチュエータ等の用途として応用が期待され、近年注目されている。このような導電性高分子の製造方法としては、電解重合法により製造されるのが一般的である。電解重合方法としては、通常は、電解液中にピロール等のモノマー成分を加え、この電解液中に作用電極及び対向電極を設置して、両電極に電圧を印加することで導電性高分子を作用電極上に得る方法が行われる。

[0003]

電解重合により得られた導電性高分子は、人工筋肉に用いられている導電性高分子として、1酸化還元サイクル当たりの伸張と発生力とについては、膜に形成されたポリピロールの伸縮率が1%であるときに3MPaの発生力が得られる程度であることが知られている。(例えば、非特許文献1)

[0004]

【非特許文献1】

シンセティックメタルズ(Synthetic Metals), 90 (1997) 93-100

[0005]

【発明が解決しようとする課題】

しかし、導電性高分子をマイクロマシンや人工筋肉などのアクチュエータに用いる場合には、アクチュエータにより大きな変位運動をさせることが目的となるので、1酸化還元サイクル当たりの伸縮率を現状の1%程度から大きく改善する必要がある。しかし、アクチュエータの伸縮率と発生力との関係は、アクチュエ





ータに対する荷重付加物を変位させるため力である発生力を大きくする場合にはアクチュエータの伸縮率が小さくなるという、反比例の関係にある。従って、従来の導電性高分子を用いたアクチュエータについて、1酸化還元サイクルで得られる伸縮率を1%よりも大きくした場合には、発生力は3MPaよりも低下してしまい、伸縮率と発生力との両方のバランスの優れた導電性高分子を得ることは難しい。また、従来の導電性高分子を用いたアクチュエータは、ドーパントにベンゼンスルホン酸ナトリウムやpートルエンスルホン酸ナトリウムを用いたものが通常であり、1酸化還元サイクル当たりの伸縮率が3%を上回るものは得られていない。そのため、特に小さなサイズで大きな力を得ることが必要なマイクロマシンや埋め込み型の人工筋肉に使うためには、従来の導電性高分子を用いたアクチュエータの伸縮率及び発生力では不十分であり、導電性高分子により得られたアクチュエータは、従来に比べて伸縮率がより大きく、且つ発生力がより大きいことが必要である。

[0006]

本発明の目的は、伸縮率がより大きく、しかも発生力がより大きいことアクチ ュエータを提供することが可能な導電性高分子を提供することである。

[0007]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、鋭意検討の結果、電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分子を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重合法が、ドーパントとしてトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高分子の製造方法を用いることにより、得られた導電性高分子が、従来の伸縮率である1%を大きく上回り、しかも従来より大きな発生力を得ることができることを見出し、本発明に至った。

[0008]

【発明の実施の形態】

本発明は、導電性高分子の製造方法であって、電気化学的酸化還元による伸縮





性を有する導電性高分子を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重合法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高分子の製造方法である。電解重合の際に、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用いることにより、電解重合により得られた導電性高分子の伸縮率がより大きく、しかも作用電極として金属電極を用いることにより得られた導電性高分子がより大きな発生力を発現する。従って、本発明の製造方法により得られた導電性高分子をアクチュエータとして用いることにより、伸縮率と発生力とが従来に比べて大きいアクチュエータを得ることができる。

[0009]

(ドーパント)

本発明の導電性高分子の製造方法において、電解重合法に用いられる電解液には、電解重合される有機化合物(例えば、ピロール)およびトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む。この電解液を用いて電解重合を行うことにより、電解伸縮において1酸化還元サイクル当たりの伸縮率が優れた導電性高分子を得ることができる。上記電解重合により、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンが導電性高分子に取り込まれることになる

[0010]

前記トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンは、電解液中の含有量が特に限定されるものではないが、電解液中に $0.1\sim30$ 重量%含まれるのが好ましく、 $1\sim15$ 重量%含まれるのがより好ましい。

[0011]

トリフルオロメタンスルホン酸イオンは、化学式CF₃SO₃で表される化合物である。また、中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンは、ホウ素

÷ a



、リン、アンチモン及びヒ素等の中心原子に複数のフッ素原子が結合をした構造を有している。中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンとしては、特に限定されるものではないが、テトラフルオロホウ酸イオン(BF4 $^-$)、ヘキサフルオロリン酸イオン(PF6 $^-$)、ヘキサフルオロアンチモン酸イオン(SbF6 $^-$)、及びヘキサフルオロヒ酸イオン(AsF6 $^-$)を例示することができる。なかでも、CF3SO3 $^-$ 、BF4 $^-$ 及びPF6 $^-$ が人体等に対する安全性を考慮すると好ましく、CF3SO3 $^-$ 及びBF4 $^-$ がより好ましい。前記の中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンは、1種類のアニオンを用いても良く、複数種のアニオンを同時に用いても良く、さらには、トリフルオロメタンスルホン酸イオンと複数種の中心原子に対しフッ素原子を複数含むアニオンとを同時に用いても良い。

[0012]

(金属電極)

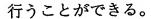
本発明の導電性高分子の製造方法は、電解重合時に導電性高分子の重合が行われる作用電極として金属電極を用いる。電解重合において金属電極を用いることにより、ITOガラス電極やネサガラス電極等の非金属製の材料を主とする電極を用いた場合に比べて、得られた導電性高分子を用いたアクチュエータが大きな発生力を発現することができる。前記金属電極は、金属を主とする電極であれば特に限定されるものではなく、Pt、Ti、Ni、Ta等の元素について、これらの金属単体の電極や合金の電極を用いることができる。生成した導電性高分子の伸縮率、発生力が大きく、且つ電極を容易に入手できることからNi、Tiが特に好ましい。

[0013]

(電解重合条件)

本発明の導電性高分子の製造方法において用いられる電解重合法は、導電性高分子単量体の電解重合として、公知の電解重合方法を用いることが可能であり、定電位法、定電流法及び電気掃引法のいずれをも用いることができる。例えは、前記電解重合は、電流密度 $0.01\sim20\,\mathrm{mA/c\,m^2}$ 、反応温度 $-70\sim80\,\mathrm{C}$ 、好ましくは電流密度 $0.1\sim2\,\mathrm{mA/c\,m^2}$ 、反応温度 $0\sim40\,\mathrm{C}$ の条件下で





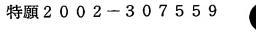
[0014]

(電解液の溶媒)

本発明の導電性高分子の電解重合法は、電解重合時の電解液に含まれる溶媒が特に限定されるものではないが、1酸化還元サイクル当たりの伸縮率が3%以上の導電性高分子を容易に得るために、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む以外に、エーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合あるいは官能基を含む有機化合物及び/またはハロゲン化炭化水素を電解液の溶媒として含むことが好ましい。これらの溶媒を2種以上併用することもできる。更に望ましくは、前記電解液の溶媒がエステル基をもつ溶媒であることである。

[0015]

前記有機化合物としては、1,2-ジメトキシエタン、1,2-ジエトキシエ タン、テトラヒドロフラン、2-メチルテトラヒドロフラン、1,4-ジオキサ ン (以上、エーテル結合を含む有機化合物)、γーブチロラクトン、酢酸エチル 、酢酸n-ブチル、酢酸-t-ブチル、1, 2ージアセトキシエタン、3ーメチルー 2-オキサゾリジノン、安息香酸メチル、安息香酸エチル、安息香酸ブチル、フ タル酸ジメチル、フタル酸ジエチル(以上、エステル結合を含む有機化合物)、 プロピレンカーボネート、エチレンカーボネート、ジメチルカーボネート、ジエ チルカーボネート、メチルエチルカーボネート(以上、カーボネート結合を含む 有機化合物)、エチレングリコール、1-ブタノール、1-ヘキサノール、シク ロヘキサノール、1ーオクタノール、1ーデカノール、1ードデカノール、1ー オクタデカノール(以上、ヒドロキシル基を含む有機化合物)、ニトロメタン、 ニトロベンゼン(以上、ニトロ基を含む有機化合物)、スルホラン、ジメチルス ルホン(以上、スルホン基を含む有機化合物)、及びアセトニトリル、ブチロニ トリル、ベンゾニトリル(以上、ニトリル基を含む有機化合物)を例示すること ができる。なお、ヒドロキシル基を含む有機化合物は、特に限定されるものでは ないが、多価アルコール及び炭素数4以上の1価アルコールであることが、伸縮



率が良いために好ましい。なお、前記有機化合物は、前記の例示以外にも、分子 中にエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ 基、スルホン基及びニトリル基のうち、2つ以上の結合あるいは官能基を任意の 組合わせで含む有機化合物であってもよい。それらは、例えば、3ーメトキシプ ロピオン酸メチル、2-フェノキシエタノールなどである。

[0016]

また、本発明の導電性高分子の製造方法において電解液に溶媒として含まれる ハロゲン化炭化水素は、炭化水素中の水素が少なくとも1つ以上ハロゲン原子に 置換されたもので、電解重合条件で液体として安定に存在することができるもの であれば、特に限定されるものではない。前記ハロゲン化炭化水素としては、例 えば、ジクロロメタン、ジクロロエタンを挙げることができる。前記ハロゲン化 炭化水素は、1種類のみを前記電解液中の溶媒として用いることもできるが、2 種以上併用することもできる。また、前記ハロゲン化炭化水素は、上記の有機化 合物との混合して用いてもよく、該有機溶媒との混合溶媒を前記電解液中の溶媒 として用いることもできる。

[0017]

(導電性高分子単量体)

本発明の導電性高分子の製造方法において、電解重合法に用いられる電解液に 含まれる導電性高分子の単量体としては、電解重合による酸化により高分子化し て導電性を示す化合物であれば特に限定されるものではなく、例えばピロール、 チオフェン、イソチアナフテン等の複素五員環式化合物及びそのアルキル基、オ キシアルキル基等の誘導体が挙げられる。その中でもピロール、チオフェン等の 複素五員環式化合物及びその誘導体が好ましく、特にピロール及び/またはピロ ール誘導体を含む導電性高分子であることが、製造が容易であり、導電性高分子 として安定であるために好ましい。また、上記モノマーは2種以上併用すること ができる。

[0018]

(その他の添加剤)

本発明の導電性高分子の製造方法において、電解重合法に用いられる電解液には



、前記トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液中に導電性高分子の単量体を含むものであり、さらにポリエチレングリコールやポリアクリルアミドなどの公知のその他の添加剤を含むこともできる。

[0019]

(成形品)

また、本発明は、上記の製造方法により得られた導電性高分子を所望の形状と した、導電性高分子成形品でもある。つまり、電気化学的酸化還元による伸縮性 を有する導電性高分子を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法で あって、前記電解重合法が、電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高 分子を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解 重合法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対して フッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される 作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高 分子の製造方法により得られた導電性高分子を樹脂成分として含む導電性高分子 成形品である。前記導電性高分子成形品は、その形状が特に限定されるものでは なく、膜状、管状、筒状、角柱及び繊維状等の形状であってもよいが、前記導電 性高分子が電解重合時に作用電極に析出することから、膜状であることが好まし い。また、前記成形品が膜状である場合には、本発明の上記の製造方法の導電性 高分子により得られた膜状体であってもよい。前記膜状体は、上述の製造方法に より得られた導電性高分子が公知の方法により対象となる物品の表面を被覆する 形態で形成されても良い。

[0020]

(積層体)

本発明は、導電性高分子層と固体電解質層とを含む積層体であり、前記導電性 高分子層に上記の導電性高分子を含む積層体でもある。つまり、本発明は、導電 性高分子層と固体電解質層とを含む積層体であって、前記導電性高分子層に、電 気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分子を、電解重合法により製造 する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重合法が、電気化学的酸化還元

9/





による伸縮性を有する導電性高分子を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重合法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高分子の製造方法により得られた導電性高分子を含む積層体である。積層体に前記導電性高分子層と前記固体電解質層を含むことにより、前記固体電解質層中の電解質が前記導電性高分子層に供給されることにより、電解伸縮時に大きな1酸化還元サイクル当たりの伸縮率を発現することができ、しかも大きな発生力を得ることができる。前記積層体中の前記導電性高分子層と固体電解質層とは、直接接していることが好ましいが、前記固体電解質中の電解質を前記導電性高分子に移動させることができるのであれば、他の層を間に介していても良い。

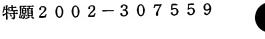
[0021]

前記固体電解質は、前記固体電解質は、特に限定されるものではないが、積層体の変位をすることでアクチュエータとして大きな駆動することによりイオン交換樹脂であることが好ましい。前記イオン交換樹脂としては、公知のイオン交換樹脂を使用することが可能であり、例えば、商品名「Nafion」(パーフルオロスルホン酸樹脂、DuPont社製))を使用することができる。

[0022]

(用途)

本発明の製造方法により得られた導電性高分子は、伸縮率が大きく、しかも発生力が大きいために、マイクロマシンや人工筋肉などのアクチュエータに好適に使用することができる。さらに、本発明の導電性高分子は、従来の導電性高分子に比べて発生力の最大値が大きいために、前記導電性高分子を用いたアクチュエータのサイズを小型化しても従来の導電性高分子を用いたアクチュエータと同等の発生力を得ることができるので、マイクロマシンやマイクロサージェリー技術におけるピンセット、ハサミ、鉗子、スネア、レーザメス、スパチュラ、クリップなどの医療器具に特に有用である。また、検査や補修等を行う各種センサー若しくは補修用工具など、健康器具、湿度計、湿度計コントロール装置、ソフトマ



ニュピュレーター、水中バルブ、ソフト運搬装置などの工業用機器、金魚などの 水中モービル、または動く釣り餌や推進ヒレなどのホビー用品などの水中で用い られる物品についても、本発明の導電性高分子成形品及び積層体を好適に使用す ることができる。

[0023]

つまり、本発明の導電性高分子成形品及び積層体をマイクロマシンや上記の医 療器具に用いた場合には、電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分 子を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重 合法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフ ッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作 用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高分 子の製造方法により得られた導電性高分子を、基体樹脂として含む導電性高分子 成形品又は導電性高分子層の樹脂成分として含む積層体を駆動部として用いたマ イクロマシン及びピンセット、ハサミ、鉗子、スネア、レーザメス、スパチュラ 、クリップを含む医療器具とすることができる。

[0024]

本発明の導電性高分子成形品及び積層体を上記の人工筋肉、ロボットアームや 義手に用いた場合には、電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分子 を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重合 法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ 素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作用 電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高分子 の製造方法により得られた導電性高分子を、基体樹脂として含む導電性高分子成 形品又は導電性高分子層の樹脂成分として含む積層体を駆動部として用いた人工 筋肉、ロボットアーム及び義手とすることができる。

[0025]

また、本発明の導電性高分子成形品及び積層体を上記のセンサーや補修用工具 に用いた場合には、電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分子を、 電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重合法が





、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高分子の製造方法により得られた導電性高分子を、基体樹脂として含む導電性高分子成形品又は導電性高分子層の樹脂成分として含む積層体を駆動部として用いた検査や補修を含むセンサー及び補修用工具とすることができる。

[0026]

本発明の導電性高分子成形品及び積層体を上記の工業用機器に用いた場合には、電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分子を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重合法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高分子の製造方法により得られた導電性高分子を、基体樹脂として含む導電性高分子成形品又は導電性高分子層の樹脂成分として含む積層体を駆動部として用いた健康器具、湿度計、湿度計コントロール装置、ソフトマニュピュレーター、水中バルブ、ソフト連搬装置を含む工業用機器とすることができる。

[0027]

また、本発明の導電性高分子成形品及び積層体を上記の水中で用いられる物品に用いた場合には、電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分子を、電解重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、前記電解重合法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形成される作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする導電性高分子の製造方法により得られた導電性高分子を、基体樹脂として含む導電性高分子成形品又は導電性高分子層の樹脂成分として含む積層体を駆動部として用いた水中モービル、または動く釣り餌や推進ヒレを含むホビー用品を含む水中で用いられる物品とすることができる。

[0028]



本発明の導電性高分子成形品及び積層体は、上述のように、変位を生じること ができるのでアクチュエータとして用いることができる。本発明の導電性高分子 成形品において、例えば、樹脂等による被覆がされていないものについては、電 解液中で直線的な変位をすることができるアクチュエータとして用いることがで きる。本発明の積層体において、例えば、導電性高分子層を中間層とした際の上 層下層のうち一方または両方の層が、導電性高分子層の電解伸縮時の伸縮率と同 等若しくはそれ以上の伸縮性を有する固体電解質層である場合には、直線的な変 位をするアクチュエータとして用いることができる。また、本発明の積層体にお いて、例えば、導電性高分子層を中間層とした際の上層下層のうち一方の層が、 導電性高分子層の電解伸縮時の伸縮率よりも小さい伸縮性を有する固体電解質層 若しくは樹脂層である場合には、導電性高分子層に比べて固体電解質層または樹 脂層が伸び縮みしないので、屈曲の変位をするアクチュエータとして用いること ができる。直線的な変位若しくは屈曲の変位を生じるアクチュエータは、直線的 な駆動力を発生する駆動部、または円弧部からなるトラック型の軌道を移動する ための駆動力を発生する駆動部として用いることができる。さらに、前記アクチ ュエータは、直線的な動作をする押圧部として用いることもできる。

[0029]

即ち、前記アクチュエータは、OA機器、アンテナ、ベッドや椅子等の人を乗せる装置、医療機器、エンジン、光学機器、固定具、サイドトリマ、車両、昇降器械、食品加工装置、清掃装置、測定機器、検査機器、制御機器、工作機械、加工機械、電子機器、電子顕微鏡、電気かみそり、電動歯ブラシ、マニピュレータ、マスト、遊戯装置、アミューズメント機器、乗車用シミュレーション装置、車両乗員の押さえ装置及び航空機用付属装備展張装置において、直線的な駆動力を発生する駆動部若しくは円弧部からなるトラック型の軌道を移動するための駆動力を発生する駆動部、または直線的な動作若しくは曲線的な動作をする押圧部として好適に用いることができる。前記アクチュエータは、例えば、OA機器や測定機器等の上記機器等を含む機械全般に用いられる弁、ブレーキ及びロック装置において、直線的な駆動力を発生する駆動部もしくは円弧部からなるトラック型の軌道を移動するための駆動力を発生する駆動部、または直線的な動作をする押





圧部として用いることができる。また、前記の装置、機器、器械等以外においても、機械機器類全般において、位置決め装置の駆動部、姿勢制御装置の駆動部、 昇降装置の駆動部、搬送装置の駆動部、移動装置の駆動部、量や方向等の調節装置の駆動部、軸等の調整装置の駆動部、誘導装置の駆動部、及び押圧装置の押圧部として好適に用いることができる。また、前記アクチュエータは、関節装置における駆動部として、関節中間部材等の直接駆動可能な関節部または関節に回転運動を与える駆動部に好適に用いることができる。

[0030]

前記アクチュエータは、例えば、CAD用プリンター等のインクジェットプリンターにおけるインクジェット部分の駆動部、プリンターの前記光ビームの光軸方向を変位させる駆動部、外部記憶装置等のディスクドライブ装置のヘッド駆動部、並びに、プリンタ、複写機及びファックスを含む画像形成装置の給紙装置における紙の押圧接触力調整手段の駆動部として好適に用いることができる。

[0031]

前記アクチュエータは、例えば、電波天文用の周波数共用アンテナ等の高周波数給電部を第2焦点へ移動させるなどの測定部や給電部の移動設置させる駆動機構の駆動部、並びに、車両搭載圧空作動伸縮マスト(テレスコーピングマスト)等のマストやアンテナにおけるリフト機構の駆動部に好適に用いることができる

[0032]

前記アクチュエータは、例えば、椅子状のマッサージ機のマッサージ部の駆動部、介護用又は医療用ベットの駆動部、電動リクライニング椅子の姿勢制御装置の駆動部、マッサージ機や安楽椅子等に用いられるリクライニングチェアのバックレスト・オットマンの起倒動自在にする伸縮ロッドの駆動部、椅子や介護用ベッド等における背もたれやレッグレスト等の人を乗せる家具における可倒式の椅子の背もたれやレッグレスト或いは介護用ベッドの寝台の旋回駆動等に用いられる駆動部、並びに、起立椅子の姿勢制御のため駆動部に好適に用いることができる。

[0033]





前記アクチュエータは、例えば、検査装置の駆動部、体外血液治療装置等に用いられている血圧等の圧力測定装置の駆動部、カテーテル、内視鏡装置や鉗子等の駆動部、超音波を用いた白内障手術装置の駆動部、顎運動装置等の運動装置の駆動部、病弱者用ホイストのシャシの部材を相対的に伸縮させる手段の駆動部、並びに、介護用ベッドの昇降、移動や姿勢制御等のための駆動部に好適に用いることができる。

[0034]

前記アクチュエータは、例えば、エンジン等の振動発生部からフレーム等の振動受部へ伝達される振動を減衰させる防振装置の駆動部、内燃機関の吸排気弁のための動弁装置の駆動部、エンジンの燃料制御装置の駆動部、並びにディーゼルエンジン等のエンジンの燃料供給装置の駆動部として好適に用いることができる

[0035]

前記アクチュエータは、例えば、手振れ補正機能付き撮像装置の校正装置の駆動部、家庭用ビデオカメラレンズ等のレンズ駆動機構の駆動部、スチルカメラやビデオカメラ等の光学機器の移動レンズ群を駆動する機構の駆動部、カメラのオートフォーカス部の駆動部、カメラ、ビデオカメラ等の撮像装置に用いられるレンズ鏡筒の駆動部、光学望遠鏡の光を取り込むオートガイダの駆動部、立体視カメラや双眼鏡等の2光学系を有する光学装置のレンズ駆動機構または鏡筒の駆動部、光通信、光情報処理や光計測等に用いられるファイバ型波長可変フィルタの波長変換のファイバに圧縮力を与える駆動部若しくは押圧部、光軸合せ装置の駆動部、並びに、カメラのシャッタ機構の駆動部に好適に用いることができる。

[0036]

前記アクチュエータは、例えば、ホース金具をホース本体にカシメ固定する等 の固定具の押圧部に好適に用いることができる。

[0037]

前記アクチュエータは、例えば、自動車のサスペンションの巻ばね等の駆動部、車両のフューエルフィラーリッドを解錠するフューエルフィラーリッドオープナーの駆動部、ブルドーザーブレードの伸張及び引っ込みの駆動の駆動部、自動





車用変速機の変速比を自動的に切り替える為やクラッチを自動的に断接させる為の駆動装置の駆動部に好適に用いることができる。

[0038]

前記アクチュエータは、例えば、座板昇降装置付車椅子の昇降装置の駆動部、 段差解消用昇降機の駆動部、昇降移載装置の駆動部、医療用ベッド、電動ベッド 、電動テーブル、電動椅子、介護用ベッド、昇降テーブル、CTスキャナ、トラックのキャビンチルト装置、リフター等や各種昇降機械装置の昇降用の駆動部、 並びに重量物搬送用特殊車両の積み卸し装置の駆動部に好適に用いることができる。

[0039]

前記アクチュエータは、例えば、食品加工装置の食材吐出用ノズル装置等の吐出量調整機構の駆動部に好適に用いることができる。

[0040]

前記アクチュエータは、例えば、清掃装置の台車や清掃部等の昇降等の駆動部 に好適に用いることができる。

[0041]

前記アクチュエータは、例えば、面の形状を測定する 3 次元測定装置の測定部の駆動部、ステージ装置の駆動部、タイヤの動作特性を検知システム等のセンサー部分の駆動部、力センサーの衝撃応答の評価装置の初速を与える装置の駆動部、孔内透水試験装置を含む装置のピストンシリンダのピストン駆動装置の駆動部、集光追尾式発電装置における仰角方向へ動かすための駆動部、気体の濃度測定装置を含む測定装置のサファイアレーザー発振波長切替機構のチューニングミラーの振動装置の駆動部、プリント基板の検査装置や液晶、PDPなどのフラットパネルディスプレイの検査装置においてアライメントを必要とする場合にXY 伊テーブルの駆動部、電子ビーム(Eビーム)システム又はフォーカストイオンビーム(FIB)システムなどの荷電粒子ビームシステム等において用いる調節可能なアパーチャー装置の駆動部、平面度測定器における測定対象の支持装置若しくは検出部の駆動部、並びに、微細デバイスの組立をはじめ、半導体露光装置や半導体検査装置、3次元形状測定装置などの精密位置決め装置の駆動部に好適に



使用できる。

[0042]

前記アクチュエータは、例えば、電気かみそりの駆動部、並びに、電動歯ブラシの駆動部に好適に用いることができる。

[0043]

前記アクチュエータは、例えば、三次元物体の撮像デバイス或いはCD、DVD共用の読み出し光学系の焦点深度調整用デバイスの駆動部、複数のアクチュエータによって駆動対象面を能動曲面としてその形状を変形させることによって所望の曲面を近似的に形成して焦点位置を容易に可変できる可変ミラーの駆動部、光ピックアップ等の磁気ヘッドの少なくとも一方を有する移動ユニットを直線移動させることが可能なディスク装置の駆動部、リニアテープストレージシステム等の磁気テープヘッドアクチュエータアセンブリのヘッド送り機構の駆動部、電子写真方式の複写機、プリンタ、ファクシミリなどに適用される画像形成装置の駆動部、磁気ヘッド部材等の搭載部材の駆動部、集束レンズ群を光軸方向に駆動制御する光ディスク原盤露光装置の駆動部、光ヘッドを駆動するヘッド駆動手段の駆動部、記録媒体に対する情報の記録又は記録媒体に記録された情報の再生を行う情報記録再生装置の駆動部、並びに、回路しゃ断器(配電用回路しゃ断器)の開閉操作の駆動部に好適に用いることができる。

[0044]

前記アクチュエータは、例えば、ゴム組成物のプレス成形加硫装置の駆動部、移送される部品について単列・単層化や所定の姿勢への整列をさせる部品整列装置の駆動部、圧縮成形装置の駆動部、溶着装置の保持機構の駆動部、製袋充填包装機の駆動部、マシニングセンタ等の工作機械や射出成形機やプレス機等の成形機械等の駆動部、印刷装置、塗装装置やラッカ吹き付け装置等の流体塗布装置の駆動部、カムシャフト等を製造する製造装置の駆動部、覆工材の吊上げ装置の駆動部、無杼織機における房耳規制体等の駆動装置、タフティング機の針駆動システム、ルーパー駆動システム、およびナイフ駆動システム等の駆動部、カム研削盤や超精密加工部品等の部品の研磨を行う研磨装置の駆動部、織機における綜絖枠の制動装置の駆動部、織機における緯糸挿通のための経糸の開口部を形成する

2 8

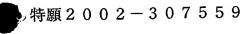




開口装置の駆動部、半導体基板等の保護シート剥離装置の駆動部、通糸装置の駆 動部、CRT用電子銃の組立装置の駆動部、衣料用縁飾り、テーブルクロスやシ ートカバー等に用途をもつトーションレースを製造するためのトーションレース 機におけるシフターフォーク駆動選択リニア制御装置の駆動部、アニールウィン ドウ駆動装置の水平移動機構の駆動部、ガラス溶融窯フォアハースの支持アーム の駆動部、カラー受像管の蛍光面形成方法等の露光装置のラックを進退動させる 駆動部、ボールボンディング装置のトーチアームの駆動部、ボンディングヘッド のXY方向への駆動部、チップ部品のマウントやプローブを使った測定などにおけ る部品の実装工程や測定検査工程の駆動部、基板洗浄装置の洗浄具支持体の昇降 駆動部、ガラス基板を走査される検出ヘッドを進退させる駆動部、パターンを基 板上に転写する露光装置の位置決め装置の駆動部、精密加工などの分野においけ るサブミクロンのオーダで微小位置決め装置の駆動部、ケミカルメカニカルポリ シングツールの計測装置の位置決め装置の駆動部、導体回路素子や液晶表示素子 等の回路デバイスをリソグラフィ工程で製造する際に用いられる露光装置及び走 査露光露光装置に好適なステージ装置の位置決めのための駆動部、ワーク等の搬 送あるいは位置決め等の手段の駆動部、レチクルステージやウエハステージ等の 位置決めや搬送のための駆動部、チャンバ内の精密位置決めステージ装置の駆動 部、ケミカルメカニカルポリシングシステムでのワークピースまたは半導体ウェ ーハの位置決め装置の駆動部、半導体のステッパー装置の駆動部、加工機械の導 入ステーション内に正確に位置決めする装置の駆動部、NC機械やマシニングセ ンター等の工作機械等またはIC業界のステッパーに代表される各種機器用のパ ッシブ除振及びアクティブ除振の除振装置の駆動部、半導体素子や液晶表示素子 製造のリソグラフィ工程に使用されるの露光装置等において光ビーム走査装置の 基準格子板を前記光ビームの光軸方向に変位させる駆動部、並びに、コンベヤの 横断方向に物品処理ユニット内へ移送する移送装置の駆動部に好適に使用できる

[0045]

前記アクチュエータは、例えば、電子顕微鏡等の走査プローブ顕微鏡のプローブの位置決め装置の駆動部、並びに、電子顕微鏡用試料微動装置の位置決め等の



駆動部に好適に用いることができる。

[0046]

前記アクチュエータは、例えば、自動溶接ロボット、産業用ロボットや介護用 ロボットを含むロボットまたはマニピュレータにおけるロボットアームの手首等 に代表される関節機構の駆動部、直接駆動型以外の関節の駆動部、ロボットの指 のそのもの、ロボット等のハンドとして使用されるスライド開閉式チャック装置 の運動変換機構の駆動部、細胞微小操作や微小部品の組立作業等において微小な 対象物を任意の状態に操作するためのマイクロマニピュレータの駆動部、開閉可 能な複数のフィンガーを有する電動義手等の義肢の駆動部、ハンドリング用ロボ ットの駆動部、補装具の駆動部、並びにパワースーツの駆動部に好適に用いるこ とができる

[0047]

前記アクチュエータは、例えば、サイドトリマの上回転刃又は下回転刃等を押 圧する装置の押圧部に好適に用いることができる。

[0048]

前記アクチュエータは、例えば、パチンコ等の遊戯装置における役物等の駆動 部、人形やペットロボット等のアミューズメント機器の駆動部、並びに、乗車用 シミュレーション装置のシミュレーション装置の駆動部に好適に用いることがで きる。

[0049]

前記アクチュエータは、例えば、上記機器等を含む機械全般に用いられる弁の 駆動部に用いることができ、例えば、蒸発へリウムガスの再液化装置の弁の駆動 部、ベローズ式の感圧制御弁の駆動部、綜絖枠を駆動する開口装置の駆動部、真 空ゲート弁の駆動部、液圧システム用のソレノイド動作型制御バルブの駆動部、 ピボットレバーを用いる運動伝達装置を組み込んだバルブの駆動部、ロケットの 可動ノズルのバルブの駆動部、サックバックバルブの駆動部、並びに、調圧弁部 の駆動部に好適に用いることができる。

[0050]

前記アクチュエータは、例えば、上記機器等を含む機械全般に用いられるブレ





ーキの押圧部として用いることができ、例えば、非常用、保安用、停留用等のブレーキやエレベータのブレーキに用いて好適な制動装置の押圧部、並びに、ブレーキ構造もしくはブレーキシステムの押圧部に好適に用いることができる。

[0051]

前記アクチュエータは、例えば、上記機器等を含む機械全般に用いられるロック装置の押圧部として用いることができ、例えば、機械的ロック装置の押圧部、車両用ステアリングロック装置の押圧部、並びに、負荷制限機構及び結合解除機構を合わせ持つ動力伝達装置の押圧部に好適に用いることができる。

[0052]

【実施例】

以下に、本発明の実施例及び比較例を示すが、本発明は以下に限定されるものではない。

[0053]

(実施例1)

表1に記載されたモノマー及びドーパントイオンの塩を表1に記載の溶媒に公知の撹拌方法により溶解し、モノマーであるピロールの濃度を0.25mol/1として、かつドーパント塩を表1の濃度として含む電解液を調製した。この電解液に作用電極として表1に記載の金属種である金属電極を用い、対向電極としてPt電極を用いて、表1に記載の重合電流密度の定電流法により電解重合を行い、表1に記載の導電率及び膜厚を有する実施例1の膜状の導電性高分子成形品を得た。

[0054]

(実施例2~17)

表1、2及び4の電解重合条件で行ったこと以外は実施例1と同様の方法により、各実施例の膜状の導電性高分子成形品を得た。

[0055]

(比較例1~12)

表3及び4の電解重合条件で行い、電極にITOガラス電極を用いたこと以外 は実施例1と同様の方法により、比較例1~12の膜状の導電性高分子成形品を 得た。

[0056]

【表1】

特願2	0	0	2	 3	0	7	5	5	9		
											•

					実施例	i			
	···	1	2	က	4	ខ	9	7	80
電解重	ドーバント塩A	33		0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
合条件	(mol/1)	2							
	ドーバント塩B		70						
	(mol/1)		9						
	電極の金属種	N i	Ni	N i	Τi	Ρt	Νi	N i	Ti
	禁炉	PC	PC	MeB	MeB	MeB	BuB	DME	DME
	重合電流密度	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
	(mA/cm ²)								
膜物性	英電容 (S/cm)	54	19	112	87	55	30	22	124
	戦厚 (mm)	44	37	18	32	56	8	13	31
電解	伸縮率 (%)	က	2	5	5	5	5	3	വ
备	発生力 (MPa)	4.5	3.9	10.5	8.7	6.8	15.6	4.7	6.1
光 电图 图	対応する比較例	比較例1	比較例2	比較例3	比較例3	比較例3	比較例 4	比較例6	比較例 5
は、は、よる	発生力比	4.5	3.3	3.1	2.6	2.0	4.1	3.6	6.8
3									





[0057]

【表2】

解題 ドーバント塩A 0.5 0.5 0.5 R件 (moV1) (moV1) Ni Ti Ni R極の金属植					実施例		
f トーバント塩A (mol/1) 0.5 0.5 0.5 f (mol/1) トーバント塩B (mol/1) Ti Ni 有極の金属種 Ni Ti Ni Ti Ni 直合電流密度 (mA/cm²) 0.2 0.2 0.2 薄電車(S/cm) 27 21 108 環原 (μm) 18 38 5 確率 (%) 5 5 5 発生力 (MPa) 比較例7 比較例8		.1	6	1.0	1.1	1.2	1.3
(mol/1) U.D U.D U.D ドーバント塩B Ni Ti Ni 電極の金属種 Ni Ti Ni 電極の金属種 Ni Ti Ni 電台電流密度 0.2 0.2 0.2 (mA/cm²) 27 21 108 職厚(从m) 18 38 5 (神経奉(%) 5 5 5 発生力(MPa) 比較例7 比較例8	姓.	トーバント塩A	7	7 C	0.5	5.	0.5
(mol/1) 衛極の金属種 Ni Ti Ni 電台電流密度 0.2 0.2 0.2 電台電流密度 0.2 0.2 0.2 (mA/cm²) 27 21 108 韓国本(S/cm) 27 21 108 韓国本(S/cm) 18 38 5 韓国本(MPa) 5 5 5 発生力(MPa) 5.3 5.2 3.2 建力(MPa) 比較例7 比較例8	合条件	(mol/1)	o.0	0.0	9.	25	
(mol/1) (mol/1) Ti Ni 電極の金属種 Ni Ti Ni 直合電流密度 0.2 0.2 0.2 (mA/cm²) 27 21 108 韓電率 (S/cm) 27 21 108 職賃 (μm) 18 38 5 伸縮率 (%) 5 5 5 発生力 (MPa) 5.3 5.2 3.2 無生力 (MPa) 比較例7 比較例8 比較例8		トーバント植B					
電極の金属種 Ni Ti Ni 直合電流密度 (mA/cm²) 0.2 0.2 0.2 専権家 (S/cm) 27 21 108 政厚 (μm) 18 38 5 申報率 (%) 5 5 5 発生力 (MPa) 5.3 5.2 3.2 財政する比較例 比較例7 比較例8 比較例8		(mol/1)					
商様 EtPh DCM 車合電流密度 (mA/cm²) 0.2 0.2 0.2 専権率 (S/cm) 27 21 108 政庫 (μm) 18 38 5 申編率 (%) 5 5 5 発生力 (MPa) 5.3 5.2 3.2 財政対 比較例7 比較例8 出較例8		電極の金属種	N i	Ti	Νi	Νi	Νi
直合電流密度 (m A/c m²) 0.2 0.2 0.2 専電車 (S/cm) 27 21 108 政厚 (μ m) 18 38 5 確定 (μ m) 5 5 5 発生力 (MPa) 5.3 5.2 3.2 対応する比較例 比較例7 比較例8		溶媒	EtPh	EtPh	DCM	MMP	MeSa
(mA/cm²) 0.2 0.2 専電本 (S/cm) 27 21 108 腹厚 (μm) 18 38 5 伸縮率 (%) 5 5 5 発生力 (MPa) 5.3 5.2 3.2 素生力 (MPa) 比較例7 比較例7 比較例8		重合電流密度	60	60	60	0.2	0.2
専電車 (S/cm) 27 21 108 膜厚 (μm) 18 38 5 伸縮率 (%) 5 5 5 発生力 (MP a.) 5.3 5.2 3.2 素 対応する比較例 7 比較例 7 比較例 8		(mA/cm ²)	7.0	4.0	7.0		
両厚 (μm) 18 38 5 伸縮率 (%) 5 5 5 発生力 (MPa) 5.3 5.2 3.2 2 扇 対応する比較例 比較例 7 比較例 8	膜物性	導電率 (S/cm)	27	21	108	90	29
(MBa) (MPa) (MPa) (MPa) (MMa) (MMa)		膜厚 (μm)	18	38	5	30	. 29
AMEDICAL (MPa) 5.3 5.2 3.2 AMEDICAL (MPa) 比較例7 比較例8	電解	伸縮率 (%)	5	2	2	5	5
金属 対応する比較例 比較例7 比較例8 版 中	翻	発生力 (MPa)	5.3	5.2	3.2	6.3	. 8.2
液	倒	対応する比較例	比較例7	比較例7	比較例8	比較例9	比較例 1 0
9	電極使						
用時と **** 9.1 2.7	田野で	部件力比	9.1	2.1	2.7	10.5	2.8
	の比	****	1				

[0058]

【表3】

						土	子特廷				
						#17	[AX		,	-	
		1	2	က	4	5	6	7	80	a	10
電解車	ドーバント塩A	14 C		0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
合条件	(mol/1)	0.0		8							
	ドーバント植B		2								
	(mol/1)		2							1	1
	非会居管板の種類	ITO #52	ITO #52	ITO ガラス	皿0ガラス	ITO ガラス	ITOガラス				
	数数 数数	PC	PC	MeB	BuB	DME	DME	EtPh	DCM	MMP	MeSa
	重合電流密度	6.0	60	0.8	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
	(mA/cm ²)	4.5	1	<u>!</u>							,
成物件	城田塚(S/cm)	32	16	53	65	40	40	35	က	99	x
<u> </u>	(加)	- 12	37	24	23	34	34	44	24	28	18
布解	(大) (大) (中央) (大) (大) (大) (大) (大) (大) (大) (大) (大) (大	8	2	2	2	2	က	2	5	2	2
每	発生力 (MPa)	1.0	1.2	3.4	3.8	6.0	1.4	2.5	1.2	9.0	2.9

[0059]





【表4】

			実施例	E(M)		比較例	例
	_ L	1.4	15	16	1.7	1.1	1.2
電解重	ドーバント塩A	3.0	30	0.5			
合条件	(mol/1)	0.0	9.				
	ドーバント塩B				0.5	,	
	(mol/1)						
	ドーバント植B					0.5	
	(mol/1						
	ドーバント植B						0.5
	(mol/ l						
	電極の金属種	Νi	Τi	Ti	Тi		
	非金属電板の種類					ITO	ITO
	業 換	MeB	MeB	DME	MeB	H20	H20
	重合電流密度	0.2	0.2	0.2	0.2		1
	(mA/cm ²)						
膜物性	英信奉 (S/cm)	112	87	124	113	22	42
	膜厚 (μm)	18	32	31	31	38	36
海	発生力 (MPa)	17.7	18.4	14.2	13.4	0.7	3.5





なお、表1~4において、ドーパント塩の種類及び溶媒欄の略号は以下のとお りである。

ドーパント塩A:TBABF4(テトラフルオロホウ酸テトラブチルアンモニウム)

ドーパント塩B:TBACF3SO3(トリフルオロメタンスルホン酸テトラブチルアンモ

ニウム)

ドーパント塩C:ベンゼンスルホン酸ナトリウム

ドーパント塩D:p-トルエンスルホン酸ナトリウム

PC:プロピレンカーボネート

DME: ジメトキシエタン

MeB:安息香酸メチル

BuB:安息香酸ブチル

EtPh:フタル酸ジエチル

DCM:ジクロロメタン

MMP:3-メトキシプロピオン酸メチル

MeSa:サリチル酸メチル

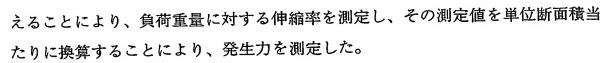
[0061]

(評価)

〔発生力〕

実施例1~17並びに比較例1~12で得られた膜状の導電性高分子成形品を 長さ15mm、幅2mmの動作電極とし、白金プレートを対向電極とし、導電性 高分子成形品それぞれの端部に重りを吊るし、それぞれの他の端部を動作電解液 中に保持し、リードを介して電源と接続して、電位(-0.9~+0.7V v . s. Ag/Ag⁺)を1サイクル印加して変位量(変位した長さ)を測定し た。動作電極が1サイクルの印加(1酸化還元サイクル)で収縮をすることによ り得られた変位の差を、動作電極の元の長さで割ることにより、1酸化還元サイ クル当たりの伸縮率を求め、表1~4に記載した伸縮率となる時の重りの重さを 発生力とした。なお、動作電解液は、ヘキサフルオロリン酸ナトリウムの15w t%の水溶液を用いた。その結果を表1~4に示す。なお、上記重りの重量を変





[0062]

[非金属電極使用時との比]

実施例1~13において、電極として非金属電極であるITOガラス電極を使 用したこと以外は同様の電解重合条件で製造した導電性高分子成形品に対応する 比較例について、同じ伸縮率を示す際の発生力比(〔実施例の発生力〕/〔比較 例の発生力])を算出した。結果を表1~2に示す。

[0063]

(結果)

実施例1~13の導電性高分子成形品は、従来の導電性高分子を用いたアクチ ュエータでは得られなかった1酸化還元サイクル当たりの収縮である3~5%の 伸縮率を示し、しかも発生力は、3.9~15.6MPaという大きな値を示し 、伸縮率と発生力とのバランスに優れた導電性高分子成形品であった。しかも、 実施例1~13の導電性高分子成形品は、金属電極を用いているために、非金属 電極を用いた対応する実施例に比べて2.0~10.5倍という優れた発生力の向 上が認められた。さらに、実施例14~17については、13.4~18.4MPaという優れた最大発生力を得ることができたが、比較例11および12につ いては、それぞれの発生力 0. 7MPa及び 3. 5MP a が最大発生力であった。 なお、最大発生力とは、重りの重量を変化させながら伸縮率を測定し、収縮する 範囲内で膜状の導電性高分子成形品が重りの重みで切断される直前の発生力をい う。なお、上記実施例及び比較例において、重りを重力方向に負荷させた状態で の伸縮を測定したために、伸縮率として導電性高分子成形品の収縮する割合(収 縮率)を測定し、伸縮率とした。

[0064]

【発明の効果】

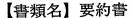
本発明の導電性高分子の製造方法を用いることにより得られた導電性高分子成 形品は、従来の伸縮性を有する導電性高分子成形品に比べて、優れた1酸化還元 サイクル当たりの伸縮率を電解伸縮時に発現し、しかも優れた発生力が得られる



。この得られた発生力は、非金属電極を用いて電解重合することにより得られた 導電性高分子に比べて、2倍以上の優れた発生力を示す。そのために、マイクロ マシン、人工筋肉などのアクチュエータ等の用途として好適である。さらには、 本発明の導電性高分子の製造方法により得られた導電性高分子成形品は、機械的 強度が強いためにマイクロマシンとして好適である。

2. 0





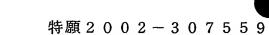
【要約】

【課題】 本発明の目的は、伸縮率がより大きく、しかも発生力がより大きいことアクチュエータを提供することが可能な導電性高分子を提供することである。

【解決手段】 電気化学的酸化還元による伸縮性を有する導電性高分子を、電解 重合法により製造する導電性高分子の製造方法であって、

前記電解重合法が、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子 に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液を用い、導電性高分子が形 成される作用電極として金属電極を用いる電解重合方法であることを特徴とする 導電性高分子の製造方法。

【選択図】 なし



出願人履歴情報

識別番号

[302014860]

1. 変更年月日

2002年 3月 6日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府池田市宇保町5番16-608号

氏 名 イーメックス株式会社